**辽源市局直初中2019- -2020 学年度上学期教学质量监测**

**九年级化学试题**

可能用到的相对原子质量: S-32 O-16 Cu-63.5 C- 12

**一、单项选择题: (每题1.分，共10分)**

1、下列物质的用途利用了其化学性质的是()

A、干冰用于人工降雨

B、氧气炼钢

C、活性炭净水

D、铜丝作导线

2、下列物质属于纯净物的是()

A、石灰石

B、金刚石

C、过氧化氢溶液

D、钢

3、下列有关实验的叙述不正确的是()

A、使用氢气之前，要检验氢气的纯度

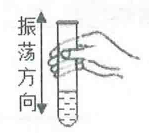
B、铁丝在氧气中燃烧时，要先在集气瓶底放水或细沙

C、制取CO2时，长颈漏斗的优点是控制反应速度

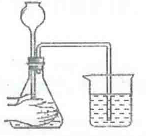
D、高锰酸钾制氧气时，要在试管口放棉花

4、下列实验操作正确的是()

A、给液体加热

B、 振荡试管

C、将滴管放回滴瓶

D、 检查装置的气密性

5、下列有关说法正确的是()

A、洒在桌面.上的酒精燃烧起来，立即用水扑灭

B、夜间发现家中液化石油气泄露，立即开灯查明泄露原因

C、进入久未开启的菜窖或深井前应做灯火实验

D、一氧化碳还原氧化铜时应先加热，再通一氧化碳，防止一氧化碳污染环境

6、下列有关微粒说法不正确的是()

A、在化学反应中，离子一定不能再分

B、物体有热胀冷缩现象，是因为物质中粒子间的间隔随温度的改变而改变

C、分子、原子、离子都可以直接构成物质

D、分子是保持物质化学性质的一种粒子

7、水是人类生存所必不可少的物质，下列有关水的说法正确的是()

A、铁只与水接触不生锈

B、水由氢气和氧气组成

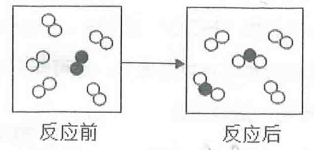
C、用活性炭可以将硬水软化

D、水通电分解时正级和负级产生气体的体积比为2:1

8、下列有关CO2与CO的知识归纳错误的是()

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| A | 组成 | 一氧化碳和二氧化碳都是由碳元素和氧元素组成的。 |
| B | 性质 | 都是无色无味的气体;都能溶于水 |
| C | 用途 | CO2可用于光合作用、灭火等; CO 可用作气体燃料等 |
| D | 危害 | CO2会造成“温室效应”; CO极易与血红蛋白结合引起中毒 |

9、下图是某化学反应前后反应物与生成物分子及其数目变化示意图，其中不同的圆球代表不同的原子，下列说法正确的是()



A、该反应属于置换反应

B、参加反应的两种分子个数比为5: 1

C、反应前后，原子的种类与数目都改变了

D、该反应中，生成的新物质可能是氧化物

10、下列有关做法正确的是

A、区别水和过氧化氢溶液，可以在瓶口放一带火星的木条看是否复燃

B、除去铁粉中混入的镁粉，将混合物放入足量的稀硫酸中，充分反应后过滤

C、氧化钙和氢氧化钙可以通过取样加入水来进行鉴别

D、向某物质中加入盐酸，观察到有气泡产生，则该物质中含有碳酸根离子

**二、填空题: (共10分，每空1分)**

11、用正确的化学用语填空:

(1) 2个氮原子 ；

(2)保持甲烷化学性质的最小粒子 ；

(3)硝酸亚铁溶液中大量存在的阳离子 。

12、香烟烟气中有多种有害物质，如含碳物质不充分燃烧产生的(1) 、尼古丁和焦油，不吸烟的人能闻到烟味的原因是(2) ，随手丢弃的烟头还容易引发火灾，原因是(3) (选填字母)

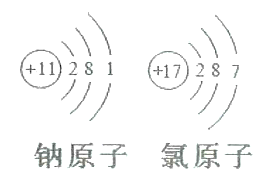
A、提供可燃物

B、提供氧气

C、使可燃物的温度达到着火点

一旦发生火灾，通常用水来灭火，该方法的灭火原理是(4) 。

13、钠原子和氯原子的结构示意图如图:



(1)氯原子的核电荷数是 。

(2)通过该图判断两者相同的是 (填序号)

①原子核内质子数

②元素的化学性质

③原子核外电子层数

④元素的化合价

(3)钠元素和氯元素所形成的化合物是氯化钠，氯化钠是由 构成的(填化学符号)。

**三、简答题: (每空1分，化学方程式2分，共12分)**

14、2013年4月20日，我国四川雅安发生7.0级大地震，地震中许多水源被破坏，灾区人民日常临时性用水都必须经过净化处理后才能使用:

(1)向水样中加入明矾，经搅拌、静置、 (填操作 名称)可除去水中的难溶性杂质;

(2)利用 除去水中的异味，因为该物质具有 的结构;

(3)加入次氯酸(HCIO)消毒得到生活用水，次氯酸中氯的化合价为 价;

(4)净化后的水样可能是硬水，还可能有细菌，所以生活中可以采用 方法来降低水的硬度，同时杀菌。

15、铁、铜、铝是生产生活中常用的金属:



(1)铝能制成铝箔是因为铝具有良好的 性;铁制成铁锅是因为铁具有良好的 性;

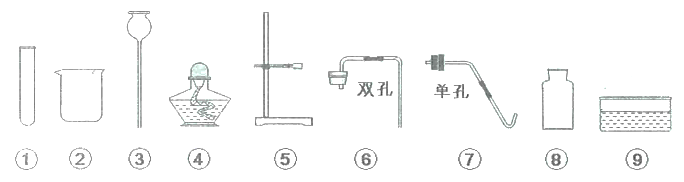
(2)铁、铜、铝的活动性由强到弱排列的顺序是 (填元素符号) ;

(3)任写出一个稀盐酸与上述金属反应的化学方程式: ，反应前后金属元素的化合价 (填“不变”、“升高”或“降低”) ;

(4)铁是年产量最高的金属，炼铁的原理是利用 将铁从铁矿石中还原出来。

**四、实验题: (每空 1分，化学方程式2分，共12分)**

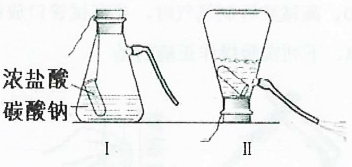
16、我们已经学习过实验室制取气体的一般方法和思路，请根据下图仪器和题目要求回答问题:



(1)写出仪器②的名称 ;用途 (写一种)

(2)实验室制取并收集一瓶氧气，小雪同学用高锰酸钾制取氧气，选择了仪器①⑤⑧,她还需选择上图仪器中的\_\_\_\_\_\_ (填序号， 下同) ;小慧同学用过氧化氢和二氧化锰混合来制取氧气，她选择的仪器除了⑤⑥之外，还需要是 ， 小红同学认为小慧的实验装置还可用来制取并收集二氧化碳，请写出制备三氧化碳的化学方程式: 。

17、某校化学兴趣小组的同学设计了如图所示的简易灭火器，他们对反应后废液的成分展开了探究:



提出问题:反应后的废液中含有哪些成分?

猜想与实验:

根据图II中的反应可推知废液中一定含有氯化钠溶液，可能含有 溶液或盐酸。

(1)丹丹同学为确定该废液中是否含有盐酸，取废液样品，向其中加入除上述两种试剂外的 ，出现 现象，说明废液中有盐酸的存在。

(2)小爽同学对废液进行再利用，下列可用该废液达到实验目的的是()

A、除去氯化钠中的碳酸钠

B、除去CO中的CO2

C、清洗长期盛放石灰水的试剂瓶

(3)小影同学取少量废液蒸发得到白色固体，热的蒸发皿用 夹取，得到的白色固体是(填“纯净物”或“混合物”)。

**五、计算题:**(18题1分，19题5分，共6分)

18、32克三氧化硫中硫元素的质量为 克? (只填计算结 果)

19、用化学方程式计算:实验室用碳还原氧化铜，充分反应后将生成的气体通入澄清的石灰水，石灰水增重了8.8g， 求:生成铜的质量是多少g?

**九年级化学参考答案**

**一、选择题:**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |
| B | B | C | A | C | A | A | B | D | C |

**二、填空题:**

1、2N CH4 Fe2+

2、 CO 分子在不断运动 C 降低温度到着火点以下

13、(1)17 (2)③ (3)Na+、Cl-

**三、简答题:**

14、①过滤 ②活性炭 (或木炭)、疏松多孔 ③+1 ④煮沸

15、(1)延展性 导热性

(2) A1 Fe Cu (或A1>Fe>Cu )

(3)  ( ) 升高

(4) CO (或一氧化碳)

**四、实验题:**

16、(1)烧杯、配制溶液( 正确即给分)

(2)④⑦⑨ ①③⑧



17、碳酸钠(或Na2CO3)

石蕊 溶液变红(正确即给分)

AC 坩埚钳 纯净 物

**五、计算题:**

18、12.8

19、25.4g